Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP05/004700

International filing date: 16 March 2005 (16.03.2005)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP

Number: 2004-083936

Filing date: 23 March 2004 (23.03.2004)

Date of receipt at the International Bureau: 28 April 2005 (28.04.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in

compliance with Rule 17.1(a) or (b)



日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

JP2004-083936

出願年月日

Date of Application: 2004年 3月23日

出 願 番 号

 Application Number:
 特願2004-083936

バリ条約による外国への出願 に用いる優先権の主張の基礎 となる出願の国コードと出願 番号

The country code and number of your priority application,

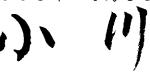
to be used for filing abroad under the Paris Convention, is

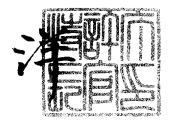
出 願 人 住友ベークライト株式会社

Applicant(s):

2005年 4月13日

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office





【書類名】 特許願 【整理番号】 PM040304 【提出日】 平成16年 3月23日 【あて先】 特許庁長官殿 【国際特許分類】 C 0 8 L 77/00 H01L 21/52 C 0 8 K 3/08 C 0 9 J 4 / 0 6【発明者】 【住所又は居所】 東京都品川区東品川2丁目5番8号 住友ベークライト株式会社 内 【氏名】 田中 伸樹 【発明者】 【住所又は居所】 東京都品川区東品川2丁目5番8号 住友ベークライト株式会社 内 大久保 光 【氏名】 【特許出願人】 【識別番号】 0 0 0 0 0 0 2 1 4 1 【住所又は居所】 東京都品川区東品川2丁目5番8号 【氏名又は名称】 住友ベークライト株式会社 【代表者】 守谷 恒夫 【手数料の表示】

【予納台帳番号】 003539 【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 特許請求の範囲 1

 【物件名】
 明細書
 」

 【物件名】
 要約書
 」

【書類名】特許請求の範囲

【請求項1】

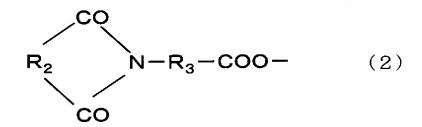
(A)主鎖骨格に一般式(1)で示される構造を含み、かつ一般式(2)で示される官能基を少なくとも1つ有する化合物、(B)主鎖骨格に一般式(3)で示される構造を含み、かつ重合可能な農素一農素不飽和結合を有する官能基を少なくとも1つ有する化合物、(C)ラジカル重合触媒及び(D)充填材を必須成分とし、光重合開始剤を含まないことを特徴とする樹脂組成物。

【化1】

$$-(O-R_1)_n - \tag{1}$$

R₁は、炭素数3~6の炭化水素基であり、 nは、2以上50以下の整数である。

【化2】



 R_2 は、 $-C_2H_2$ - 又は $-C_3H_4$ -であり、 R_3 は、炭素数1~11の炭化水素基である。

【化3】

$$-\left(X_{1}-R_{4}\right)_{m}-\tag{3}$$

 X_1 は、-O-、-COO- 又は -OCOO- であり、 R_4 は、炭素数3~6の炭化水素基であり、 mは、1以上50以下の整数である。

【請求項2】

前記化合物(A)のR」がC4Hgである請求項1記載の樹脂組成物。

【請求項3】

前記化合物(A)のR₂が-C₂H₂-でかつR₃が-CH₂-である請求項1記載の樹脂組成物

【請求項4】

前記化合物(A)の一般式(2)で示される官能基数が2である請求項1記載の樹脂組成物。

【請求項5】

請求項 $1 \sim 4$ 記載のいずれかの樹脂組成物をダイアタッチ材料として用いて製作されることを特徴とする半導体装置。

【書類名】明細書

【発明の名称】樹脂組成物及び樹脂組成物を使用して作製した半導体装置

【技術分野】

 $[0\ 0\ 0\ 1\]$

本発明は、樹脂組成物及び樹脂組成物を使用して作製した半導体装置に関するものである。

【背景技術】

[00002]

又高速処理のために機械的強度の弱いチップ表面層が一般的となってきているが、チップ表面への応力低減のために半導体素子と銅フレームとの熱膨張係数の差に基づく半導体素子の反り量の最小限化及び銅フレームの酸化防止のためにも低温硬化が求められるようになってきている。

一方、環境対応の一環としての鉛フリー半田対応のために高リフロー信頼性がより一層 求められるようになってきている。

ここで、現在主流であるエポキシ樹脂系のダイアタッチペーストの場合には、例えばアミン系硬化剤等を用いることにより、60秒程度での硬化は可能であるが、15~30秒といった超短時間硬化への対応はなされていない。

ここでマレイミド等のイミド結合を有する化合物を使用すると特に金属との密着性が改良されることは、例えば特許文献 $2 \sim 7$ などで公知であるが、イミド化合物は極性が高く単独で用いた場合硬化物の吸水率が高くなり吸湿後の特性が悪化するという欠点があった。また他の成分と併用する場合にも均一に混合するためには極性の高い成分を添加する必要があり上記同様吸湿後の特性が悪化し、特にNi-Pdめっきフレーム等の難接着性表面への密着性、同時に増加するストレスに耐えられる低応力性、耐湿性の観点より満足なものはなかった。

【特許文献1】特開2000-63452号公報

【特許文献2】特表平10-505599号公報

【特許文献3】 特表2000-514496号公報

【特許文献4】特表2001-501230号公報

【特許文献5】特開平11-106455号公報

【特許文献 6 】 特開 2 0 0 1 - 2 6 1 9 3 9 号公報

【特許文献 7 】 特開 2 0 0 2 - 2 0 7 2 1 号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0003]

本発明は、速硬化に優れかつ従来より使用されてきているオーブンでの硬化にも対応可能な樹脂組成物及び本発明を半導体用ダイアタッチ材料として使用した場合に耐半田クラック性等の信頼性に優れた半導体装置を提供することである。

【課題を解決するための手段】

 $[0\ 0\ 0\ 4]$

本発明は、

[1] (A) 主鎖骨格に一般式(1) で示される構造を含み、かつ一般式(2) で示される官能基を少なくとも1つ有する化合物、(B) 主鎖骨格に一般式(3) で示される構造を含み、かつ重合可能な炭素一炭素不飽和結合を有する官能基を少なくとも1つ有する化

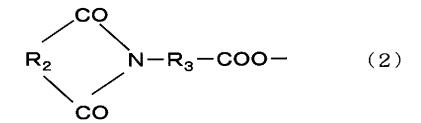
合物、(C) ラジカル重合触媒及び(D) 充填材を必須成分とし、光重合開始剤を含まないことを特徴とする樹脂組成物、

【0005】

$$-(O-R_1)_p-$$
 (1)

R₁は、炭素数3~6の炭化水素基であり、 nは、2以上50以下の整数である。

【0006】 【化5】



 R_2 は、 $-C_2H_2$ - 又は $-C_3H_4$ -であり、 R_3 は、炭素数1~11の炭化水素基である。

【0007】

$$-(X_1 - R_4)_m - \tag{3}$$

 X_1 は、-O-、-COO- 又は -OCOO- であり、 R_4 は、炭素数3~6の炭化水素基であり、 mは、1以上50以下の整数である。

[0008]

- [2] 前記化合物(A)の R_1 が C_4H_8 である第[1]項記載の樹脂組成物、
- [3]前記化合物(A)のR₂が-C₂H₂-でかつR₃が-CH₂-である第[1]項記載の樹脂組成物、
- [4]前記化合物(A)の一般式(2)で示される官能基数が2である第[1]項記載の 樹脂組成物、
- [5] 第[1] ~[4] 項記載のいずれかの樹脂組成物をダイアタッチ材料として用いて 製作されることを特徴とする半導体装置、 である。

【発明の効果】

[0009]

本発明の樹脂組成物は、接着強度、速硬化性、耐湿性に優れ、半導体素子の接着に用いた場合、得られた半導体装置は耐半田クラック性に優れており、その結果高信頼性の半導体装置を得ることができる。

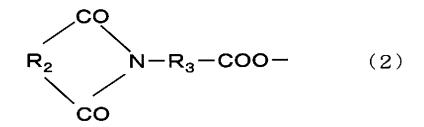
【発明を実施するための最良の形態】

本発明に用いられる主鎖骨格に一般式(1)で示される構造を含み、かつ一般式(2)で示される官能基を少なくとも1つ有する化合物(A)としては、主鎖骨格中の繰り返しユニットに含まれる炭化水素の炭素数を3~6に限定しているがこれは炭素数がこれより少ないの場合には硬化物の吸水特性が悪化しPCT等厳しい吸水条件下で接着力等の特性の悪化が生じるためであり、これより多い場合には樹脂の疎水性が強くなりすぎ銅等の酸化されやすい金属表面等への接着力が悪化するためである。また、繰り返しユニット中にエーテル結合を含んでいるが、エーテル結合は柔軟な硬化物特性を発揮するために必要であるとともに原材料として液状あるいは他の成分への溶解性を向上させるためにも必要なためである。さらに繰り返し数 n が 1 の場合には目的とする硬化物の柔軟性を発揮することが出来ず、5 0 より多くなると粘度が高くなりすぎ実用上好ましくない。ここで繰り返し単位が上記条件を満たしていれば2種類以上あるいは他の成分との共重合物でも使用可能である。

さらに一般式(2)で示される官能基は、特に銀めっき、ニッケル/バラジウムめっき といった金属めっき表面への良好な接着力を発揮するために必要なもので、好ましくは1 分子内に2個含まれる。

 $[0\ 0\ 1\ 1]$

【化7】



 R_2 は、 $-C_2H_2$ - 又は $-C_3H_4$ -であり、 R_3 は、炭素数1~11の炭化水素基である。

[0012]

主鎖骨格に一般式(3)で示される構造を含み、かつ重合可能な炭素一炭素不飽和結合を有する官能基を少なくとも1つ有する化合物(B)としては、主鎖骨格中の繰り返しユニットに含まれる炭化水素の炭素数を $3\sim6$ に限定しているがこれは炭素数がこれより少ない場合には硬化物の吸水特性が悪化しPCT等厳しい吸水条件下で接着力等の特性の悪化が生じるためであり、これより多い場合には樹脂の疎水性が強くなりすぎ銅等の酸化されやすい金属表面等への接着力が悪化するためである。また、-O-、-COO-又は-OCO-結合が含まれるがこれは硬化物の柔軟性ならびに十分な接着力を発揮するのに必要だからである。さらに繰り返し数mが5Oより多くなると粘度が高くなりすぎ実用上好ましくない。ここで繰り返し単位が上記条件を満たしていれば2種類以上あるいは他の成分との共重合物でも使用可能である。重合可能な炭素一炭素不飽和結合を有する官能基としては(メタ)アクリル基、ビニル基等があげられるが、特にこれらに限定するものではなく複数種を併用して用いることが可能である。

[0013]

さらに本発明で用いられるラジカル重合触媒(С)は、通常ラジカル重合に用いられて いる触媒であれば特に限定しないが、望ましいものとしては、急速加熱試験(試料1gを 電熱板の上にのせ、4℃/分で昇温した時の分解開始温度)における分解温度が40~1 40℃となるものが好ましい。分解温度が40℃下回ると、樹脂組成物の常温における保 存性が悪くなり、140℃を越えると硬化時間が極端に長くなるため好ましくない。 これを満たす触媒としての具体例としては、メチルエチルケトンバーオキサイド、メチル シクロヘキサノンパーオキサイド、メチルアセトアセテートバーオキサイド、アセチルア セトンバーオキサイド、1,1-ビス(t-ブチルバーオキシ)3,3,5-トリメチル シクロヘキサン、1,1-ビス(t-ヘキシルバーオキシ)シクロヘキサン、1,1-ビ ス(t-ヘキシルバーオキシ)3,3,5-トリメチルシクロヘキサン、1,1-ビス(t-ブチルパーオキシ)シクロヘキサン、2 , 2-ビス (4 , 4-ジーt-ブチルパーオ キシシクロヘキシル)プロバン、1,1-ビス(t-ブチルバーオキシ)シクロドデカン 、n-ブチル4,4-ビス(t-ブチルバーオキシバレレート、2,2-ビス(t-ブチ ルパーオキシ) ブタン、1,1ービス(t-ブチルバーオキシ) -2-メチルシクロヘキ サン、 t ー ブチルハ イドロバーオキサイド、 P ー メンタンハ イドロパーオキサイド、 1 , 1 , 3 , 3 — テトラメチルブチルハイドロバーオキサイド、t— ヘキシルハイドロバーオ キサイド、ジクミルバーオキサイド、2,5-ジメチル-2,5-ビス(t-ブチルバー オキシ)へキサン、α、α'ービス(tーブチルパーオキシ)ジイソプロピルベンゼン、 t — ブチルクミルパーオキサイド、ジー t — ブチルパーオキサイド、 2 , 5 — ジメチルー 2,5-ビス(t-ブチルパーオキシ)ヘキシン-3、イソブチリルパーオキサイド、3 , 5 , 5 ートリメチルヘキサノイルバーオキサイド、オクタノイルパーオキサイド、ラウ ロイルバーオキサイド、桂皮酸バーオキサイド、m - トルオイルバーオキサイド、ベンゾ イルバーオキサイド、ジイソプロピルパーオキシジカーボネート、ビス(4 ― t ― ブチル シクロヘキシル)パーオキシジカーボネート、ジー3-メトキシブチルパーオキシジカー ボネート、ジー 2 -エチルヘキシルバーオキシジカーボネート、ジーsec-ブチルバー オキシジカーボネート、ジ(3 - メチル-3 - メトキシブチル)パーオキシジカーボネー ト、α、α'ービス(ネオデカノイルパーオキシ)ジイソプロピルベンゼン、クミルパー オキシネオデカノエート、1,1,3,3,—テトラメチルブチルバーオキシネオデカノ エート、1-シクロヘキシルー1-メチルエチルバーオキシネオデカノエート、t-ヘキ シルバーオキシネオデカノエート、t-ブチルバーオキシネオデカノエート、t-ヘキシ ルバーオキシピバレート、tーブチルバーオキシピバレート、2,5-ジメチルー2,5 ービス(2-エチルヘキサノイルパーオキシ)ヘキサン、1,1,3,3-テトラメチル ブチルパーオキシー2―エチルヘキサノエート、1―シクロヘキシル―1―メチルエチル バーオキシー 2 - エチルヘキサノエート、 t - ヘキシルバーオキシー 2 - エチルヘキサノ エート、 t ー ブチルパーオキシー 2 ーエチルヘキサノエート、 t ー ブチルパーオキシイソ ブチレート、t-ブチルパーオキシマレイックアシッド、t-ブチルパーオキシラウレー ト、t-ブチルパーオキシー3,5,5-トリメチルヘキサノエート、t-ブチルパーオ キシイソプロピルモノカーボネート、 t ー ブチルバーオキシー 2 ーエチルヘキシルモノカ ーボネート、2,5-ジメチルー2,5-ビス(ベンゾイルバーオキシ)ヘキサン、t-ブチルパーオキシアセテート、t-ヘキシルパーオキシベンゾエート、t-ブチルパーオ キシーmートルオイルベンゾエート、t-ブチルパーオキシベンゾエート、ビス(t-ブ チルパーオキシ) イソフタレート、t-ブチルパーオキシアリルモノカーボネート、3, 3~,4,4~-テトラ(t-ブチルパーオキシカルボニル)ベンゾフェノン等が挙げら れるが、これらは単独或いは硬化性を制御するため2種類以上を混合して用いることもで きる。ただし、本発明の樹脂組成物は、通常蛍光灯等の照明下で使用されるので、樹脂組 成物中に光重合開始剤が含まれていると使用中に反応により粘度上昇が観察されるため配 合することはできない。更に樹脂組成物の保存性を向上するために各種重合禁止剤を予め 添加してもよい。

ラジカル重合触媒(C)の配合量は、[成分(A)+成分(B)]の合計重量100重量部に対して $0.1\sim10$ 重量部が好ましく、10重量部を越えると樹脂組成物の粘度の経時変化が大きくなり作業性に問題が生じ、0.1重量部を下回ると期待する硬化性を発現できないおそれがあり好ましくない。

[0015]

本発明に用いる充填材(D)としては、通常銀粉が使用されるが、金粉、窒化アルミニウム、炭酸カルシウム、シリカ、アルミナ等も使用可能である。

本発明の樹脂組成物には、必要により希釈剤、カップリング剤、消泡剤、界面活性剤等の添加剤を用いることができる。

本発明の樹脂組成物は、例えば各成分を予備混合した後、3本ロールを用いて混練した後真空下脱泡することにより製造することができる。

本発明の樹脂組成物を用いて半導体装置を製作する方法は、公知の方法を用いることができる。

以下実施例を用いて本発明を具体的に説明する。

配合割合は重量部で示す。

【実施例】

$[0\ 0\ 1\ 6]$

実施例1~4、比較例1~3

成分(A)として、ポリエーテル系ビスマレイミド酢酸エステル(大日本インキ工業(株)製、ルミキュアMIA-200、以下成分1)、成分(B)としてポリプロピレングリ コールジメタクリレート(日本油脂(株)製、ブレンマーPDP-400、以下成分2) 、ポリテトラメチレングリコールジメタクリレート(日本油脂(株)製、ブレンマーPD T-800、以下成分3)、成分(C)としてジクミルバーオキサイド(急速加熱試験に おける分解温度:126℃、日本油脂(株)製、バークミルD、以下開始剤)、成分(D)として平均粒径3μm、最大粒径20μmのフレーク状銀粉(以下銀粉)、ラウリルア クリレート (共栄社化学(株)製、ライトエステルLA、以下希釈剤)、メタクリル基を 有するシランカップリング剤(信越化学工業(株)製、KBM-503、以下メタクリル シラン)を表1のように配合し、3本ロールを用いて混練し、脱泡後樹脂組成物を得た。 なお比較例1ではポリエチレングリコールジメタクリレート(日本油脂(株)製、ブレン マーPDE-400、以下成分4)を、比較例3ではビスフェノールAとエピクロルヒド リンとの 反応により得られるジ グリシジル ビスフェ ノール A (エポキシ 当量 1 8 0 、室温 で液体、以下ビスAエポキシ)、クレジルグリシジルエーテル(エポキシ当量185、以 下CGE)、フェノールノボラック樹脂(水酸基当量104、軟化点85℃、以下PN) 、2-フェニル-4,5-ジヒドロキシメチルイミダゾール(四国化成工業(株)製、キ ュアゾール2PHZ)、グリシジル基を有するシランカップリング剤(信越化学工業(株)製、KBM-403E、以下エポキシシラン)を使用した。得られた樹脂組成物を以下 の方法により評価した。評価結果を表1に示す。

$[0\ 0\ 1\ 7]$

評価方法

・粘度:E型粘度計(3° コーン)を用い 25 \mathbb{C} 、 2.5 \mathbf{r} \mathbf{p} \mathbf{m} での値を樹脂組成物作製直後と 25 \mathbb{C} 、 48 時間放置後に測定した。作製直後の粘度が 15 \sim 25 \mathbf{P} \mathbf{a} \cdot \mathbf{s} の範囲内で、かつ 48 時間後の粘度増加率が 20 %未満の場合を合格とした。粘度の単位は \mathbf{P} \mathbf{a} \cdot \mathbf{s} で粘度増加率の単位は%である。

・接着強度:樹脂組成物を用いて、 $6 \times 6 \text{ mm}$ のシリコンチップを銀めっきした銅フレームにマウントし、200 Cのホットプレート上で30 秒ならびに150 C オーブン中60 分硬化した。硬化後ならびにPCT(121 C、100 %、72 時間)処理後に自動接着力測定装置を用い260 C での熱時ダイシェア強度を測定した。260 C 熱時ダイシェア強度が30 N / チップ以上の場合を合格とした。接着強度の単位は1 N / チップである。

・耐半田クラック性:表1に示す樹脂組成物を用い、下記のリードフレームとシリコンチップを、下記の硬化条件により硬化し、接着した。その後スミコンEME-7026(住

友ベークライト(株)製)の封止材料を用い、封止したバッケージを60 C、相対湿度60 %、192 時間吸湿処理した後、IR リフロー処理(260 C、10 秒、3 回リフロー)を行い、処理後のバッケージを超音波探傷装置(透過型)により剥離の程度を測定した。ダイアタッチ部の剥離面積が10 %未満の場合を合格とした。剥離面積の単位は%である。

パッケージ:QFP ($14 \times 20 \times 2.0 \text{ mm}$) リードフレーム:銀スポットめっきした銅フレーム チップサイズ: $6 \times 6 \text{ mm}$

樹脂組成物の硬化条件:ホットプレート上で200℃、60秒

[0018]

			11144	表1					
				実施(<u>)</u>			比較例	
		<u> </u>		2	က	4	1:	2	3
成分1			7.8	9.7	7.8	7.8	7.8		
成分2		, , , , , , , , ,	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·			11.7			
成分3	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		11.7	9.7	9.7			19.4	
成分4	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·						11.7:	•••	
希敦剤					ر ق				
		,	4.0	0.4	0.4	4.0	0.4	0.4	
銀粉		* * * * * * * * * * * * * * * * * * *	80.0	80.0	80.0	80.0	80.0	80.0	75.0
ピスAエボキシ									16.1
CGE			,					••••	6.9
PN		,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,							1.1
2PHZ	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·								0.7
メタクリルシラン	•		0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2:	
エポキシシラン									0.2
粘度	初期値	(Pa·s)	18.4	20.4	16.4	17.8	16.8	15.4	21.6
	48時間後	(Pa·s)	18.6	20.8	16.8	17.2	17.0	15.2	21.8
	粘度增加率		1%	2%	2%	-3%	1%:	-1%	1%
接着強度	30秒硬化	硬化後	45	45	41	\$	51:	22	16
	(キット) アート)	PCT篽	35	40:	32:	44	24:	∞	က
(N/チップ)	60分硬化	硬化後	50	52:	48:	20	48:	31	37
	(オーブン)	PCT線	34	38:	33	8	50:	15:	18
耐楽田クラック性		88	<10	<10	<10	<10	20<	50<	50<
総合評価			0	0	0	0	×	×	×

【産業上の利用可能性】

[0019]

本発明の樹脂組成物は、接着強度、速硬化性、耐湿性に優れ、特に銅リードフレームと 半導体素子の接着性に優れているため、半導体用ダイアタッチペースト材料として好適に 用いることができる。 【書類名】要約書

【要約】

【課題】 接着性、速硬化性、耐湿性に優れた樹脂組成物ならびに半導体用ダイアタッチ 材料として使用し耐半田クラック性に優れた高信頼性の半導体製品を提供すること。

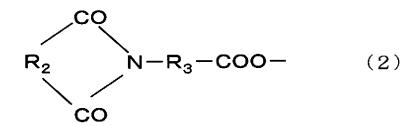
【解決手段】(A)主鎖骨格に一般式(1)で示される構造を含み、かつ一般式(2)で示される官能基を少なくとも1つ有する化合物、(B)主鎖骨格に一般式(3)で示される構造を含み、かつ重合可能な炭素一炭素不飽和結合を有する官能基を少なくとも1つ有する化合物、(C)ラジカル重合触媒及び(D)充填材を必須成分とし、光重合開始剤を含まないことを特徴とする樹脂組成物。

【化8】

$$-(O-R_1)_p-$$
 (1)

R₁は、炭素数3~6の炭化水素基であり、 nは、2以上50以下の整数である。

【化9】



 R_2 は、 $-C_2H_2$ - 又は $-C_3H_4$ -であり、 R_2 は、炭素数1~11の炭化水素基である。

【化10】

$$-(X_1-R_4)_m-$$
 (3)

 X_1 は、-O-、-COO- 又は -OCOO- であり、 R_4 は、炭素数3~6の炭化水素基であり、 mは、1以上50以下の整数である。

出願人履歴

0 0 0 0 0 0 2 1 4 1 20021211 住所変更 5 9 2 2 5 8 8 5 6

東京都品川区東品川2丁目5番8号住友ベークライト株式会社